

05.4

## Исследование влияния активного кислорода на сверхпроводящие свойства иттриевой керамики дифракционным методом

© М.У. Каланов, М.С. Пайзуллаханов, Р.Х. Маминов,  
В.М. Рустамова, С.Н. Абдурахманова, И.И. Ахмедов

Институт ядерной физики АН Республики Узбекистан,  
702132 Ташкент

Поступило в Редакцию 18 апреля 1996 г.

В работе описываются возможность определения количества кислорода в межгранулярных средах дифрактометрическим способом, а также характер зависимости сверхпроводящих свойств  $\text{YBaCuO}$  керамики от содержания межгранульного кислорода.

Известно, что сверхпроводящие свойства  $\text{YBaCuO}$  керамики определяющим образом зависят от содержания кислорода [1]. Большинство существующих методов позволяют определять усредненное по всему объему значение концентрации атомов кислорода в ВТСП материалах [2]. Однако знание этой величины оказывается недостаточным для объяснения ряда наблюдаемых тонких эффектов в этих материалах. Например, эффекта потери сверхпроводящих свойств в орторомбической фазе  $\text{YBa}_2\text{Cu}_3\text{O}_{7-\delta}$  при  $\delta = 0, 1$  [3]. Этот факт свидетельствует о том, что сверхпроводящие свойства данной фазы однозначно не определяются однородным распределением кислорода. Действительно, методом термостимулированной десорбции было показано, что некоторая часть атомов килорода в  $\text{YBaCuO}$  керамике находится в слабосвязанном активном состоянии, т. е. в граничных слоях между структурными единицами (гранулами, двойниками и др.), и легко удаляется при различных внешних воздействиях [4,5]. В этом контексте отмечено также, что в продуктах самораспространяющегося высокотемпературного синтеза количество слабосвязанного кислорода значительно больше по сравнению с керамикой прямого печного синтеза [4]. В связи со сказанным возникает необходимость достоверного определения

активной доли кислорода и ее влияние на сверхпроводящие свойства гранулированной  $\text{YBaCuO}$  системы в целом.

Эксперимент проводился на рентгеновском дифрактометре ДРОН-УМ1 ( $\text{CuK}_\alpha$ ), оснащенном дополнительными коллимационными системами для улучшения отношения эффект/фон в малых углах рассеяния [6]. Преимущество данного метода заключается в том, что в одном эксперименте можно получить информацию о фазовом состоянии образца, о структурных параметрах и о раздельном содержании кислорода в объеме гранул и межгранулярных средах. Объектом исследования была текстурированная сверхпроводящая иттриевая керамика в виде таблеток диаметром 12 мм, толщиной 0.6 мм. Степень текстурированности составляла  $F_t = 0.64$  [5]. В исходном состоянии до термообработки образец имел состав несколько ниже стехиометрического  $\text{YBa}_2\text{Cu}_3\text{O}_{6.85}$  с параметрами решетки  $a = 3.823 \text{ \AA}$ ,  $b = 3.882 \text{ \AA}$ ,  $c = 11.677 \text{ \AA}$ . Температура сверхпроводящего перехода определялась методом Ван-дер-Пау и соответствовала  $T_c = 85 \text{ K}$  при ширине 2 К. С целью варьирования концентрации атомов активного межгранулярного кислорода использовался изотермический отжиг образцов в вакууме ( $10^{-4} \text{ Pa}$ ) при температуре 473 К, в котором содержание кислорода внутри гранул оставалось неизменным. Время выдержки достигало 5 ч. Концентрация решеточных атомов кислорода в объеме гранул контролировалась по параметру решетки  $C$  в соответствии с эмпирической зависимостью

$$(7 - \delta) = 62.694 - 4.785C \quad (1)$$

и по измерению расстояния между структурными пиками (200) и (020) [6].

Определение содержания кислорода в межгранулярных пространствах является задачей нетривиальной. Детальный анализ температурных зависимостей интенсивности наблюдаемых дифракционных отражений  $\text{YBaCuO}$  керамики показал, что некоторые структурные рефлексы разной четности очень чувствительны к содержанию кислорода в межгранулярных средах. В случае рентгеновской дифракции оказалось целесообразным использовать дублет дифракционных отражений (012) и (102). Поскольку указанные структурные пики находятся в области малых углов рассеяния ( $2\theta \sim 27-28^\circ$ ), амплитуда рассеяния рентгеновских лучей атомами кислорода в этом случае максимальна, а негативное влияние

углового и теплового факторов на интенсивность этих рефлексов минимально. Для гомогенной орторомбической фазы при  $0 \leq \delta \leq 0.5$  отношение структурных факторов исследуемых пиков с точностью до постоянных коэффициентов имеет вид

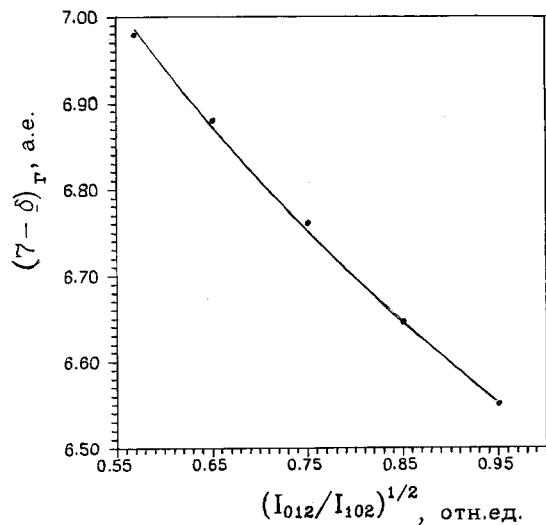
$$\frac{F(012)}{F(102)} = \frac{(f_{\text{Ba}} + f_{\text{Cu}} - f_Y) - f_0(1 - \delta)}{(f_{\text{Ba}} + f_{\text{Cu}} - f_Y) - f_0\delta}, \quad (2)$$

где  $f_{\text{Ba}}$ ,  $f_{\text{Cu}}$ ,  $f_Y$  и  $f_0$  — амплитуды рассеяния атомов бария, меди, иттрия и кислорода соответственно. Конечная эмпирическая зависимость содержания кислорода в межгранулярных слоях  $(7 - \delta)_r$  от отношения интенсивностей пиков  $I_{012}/I_{102}$  является корневой и может быть представлена следующим образом:

$$(7 - \delta)_r = \frac{126.963(I_{012}/I_{102})^{1/2} + 227.053}{27.131(I_{012}/I_{102})^{1/2} + 27.333}. \quad (3)$$

При изменении содержания кислорода между гранулами от 7 до 6.5  $(I_{012}/I_{102})^{1/2}$  меняется в интервале  $0.5674 \leq (I_{012}/I_{102})^{1/2} \leq 1.0$ . Из выражения (3) следует, что погрешность определения содержания кислорода в основном зависит от статистической ошибки в измерении интенсивностей пиков, которую можно уменьшить путем подбора экспозиции для снятия дифрактограмм.

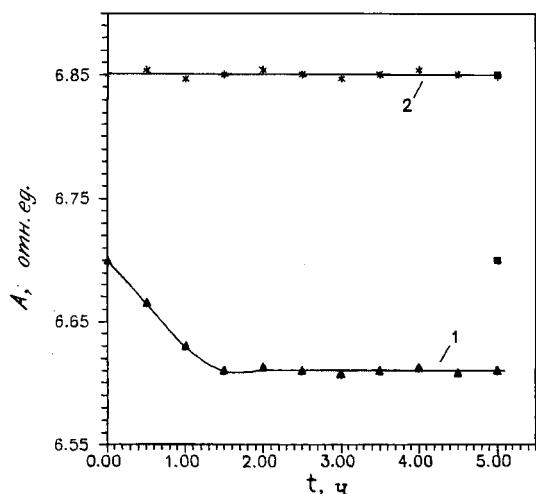
На рис. 1 представлена графическая зависимость  $(7 - \delta)_r$  от  $(I_{012}/I_{102})^{1/2}$ , которая практически не отличается от линейной. Экспериментальные точки хорошо укладываются на рассчитанную по формуле (3) сплошную линию. Погрешность измерений в этом случае составляла  $\pm 0.005$  а. е. Зависимости содержания кислорода в объеме гранулы (кривая 2) и в межгранулярных средах (кривая 1) от времени выдержки "мягкой" вакуумной термообработки при температуре  $T = 473$  К приведены на рис. 2. Видно, что для нестехиометрического состава  $((7 - \delta) < 7)$  исходной YBaCuO керамики концентрация структурированного кислорода в слабоупорядоченных межгранулярных средах оказалась значительно ниже по сравнению с содержанием решеточного кислорода в объеме гранулы (точки при  $t = 0$  на рис. 2). Критическая температура сверхпроводящего перехода  $T_c = 85$  К соответствовала содержанию кислорода в межгранулярных средах  $(7 - \delta)_r = 6.70$  а. е. С увеличением времени выдержки до  $t = 1.5$  ч концентрация атомов



**Рис. 1.** Зависимость содержания межгранульного кислорода  $(7 - \delta)_r$  от отношения интенсивностей рефлексов (012) и (102): точки — эксперимент, сплошная линия — расчет по формуле (3).

структурированного кислорода в межгранульных средах снижается по линейному закону до значения  $(7 - \delta)_r = 6.61$  а. е. для данного образца. Наблюдаемый процесс удаления слабосвязанных атомов кислорода из межгранульных структур сопровождался одновременным увеличением уровня фона под дифракционными пиками на 9.2% по сравнению с исходным. В диапазоне  $t = (1.5-5)$  ч зависимость  $(7 - \delta)_r(t)$  выходит на плато, т. е. канал структурных перестроек с участием атомов межгранульного кислорода выходит в насыщение.

Получено, что при снижении содержания межгранульного кислорода до  $(7 - \delta)_r = 6.61$  а. е. критическая температура сверхпроводящего перехода падала до  $T_c \sim 78$  К. Важно отметить, что при этом содержание кислорода в объеме гранулы  $(7 - \delta)$  оставалось постоянным в течение всего времени выдержки ( $t = 0-5$  ч) термообработки (рис. 2, кривая 2). Полученная синхронная корреляция параметров  $(7 - \delta)$  для гранул и  $(7 - \delta)_r$  для межгранульного пространства между



**Рис. 2.** Временная зависимость содержания кислорода при вакуумно-изотермическом отжиге: кривая 1 — содержание кислорода в межгранулярных средах; кривая 2 — содержание кислорода в объеме гранул; ■ — содержание кислорода в вакуумно-термообработанных образцах после их регенерационного отжига в воздушной среде.

собой, а также с характером увеличения уровня фона в области исследуемых структурных рефлексов в (012) и (102) свидетельствует о том, что некоторая часть активного структурированного кислорода встраивается в аморфную фазу межгранулярных сред. Такая структурная перестройка межгранулярных сред с изменением соотношения кристаллической и аморфной фаз в пользу последней приводит к резкому ухудшению сверхпроводящих свойств  $\text{YBaCuO}$  керамики. В данном случае критическая температура сверхпроводящего перехода  $T_c$  падает от 85 до 78 К. Этот процесс в рамках наших экспериментальных условий оказался обратимым.

Последующая термообработка образцов в воздушной среде при температуре 723 К продолжительностью 5 ч приводила к полной регенерации содержания кислорода в межгранулярных средах до исходного значения ( $(7 - \delta)_r = 6.70$  а. е.) и, как следствие, к восстановлению критической температуры сверхпроводящего перехода

$T_c = 85$  К. Особо следует подчеркнуть, что полный вышеописанный экспериментальный цикл (вакуумная термообработка при 473 К и регенерационный отжиг в атмосфере при 723 К) хорошо воспроизводится как в отношении изменения содержания кислорода в межгранулярных средах, так и в отношении полного сохранения содержания объемного кислорода. Повышение температуры при вакуумно-термической обработке до 573 К приводило к изменению содержания кислорода в объеме гранул и в результате к нарушению вышеописанного процесса.

Представленные результаты позволяют сделать вывод о том, что сверхпроводящие свойства иттриевой керамики в значительной мере зависят от поведения "активного" кислорода в межгранулярных средах, а также, по-видимому, еще и на границах двойникования, блоков и других субмикронных структурных единиц. Очевидно, что при внешних воздействиях в межгранулярных средах происходят сложные процессы структурных перестроек с участием слабосвязанного кислорода, влияющие на сверхпроводящие свойства YBaCuO керамики. Идентификация механизмов этих процессов требует дальнейших исследований.

## **Список литературы**

- [1] Байков Ю.М., Шалкова Е.А., Ушакова Т.А. // СФХТ. 1993. Т. 6. № 3. С. 449–482.
- [2] Аманназаров А., Шарнопольский А.И. Методы и приборы для определения кислорода. М.: Химия, 1988.
- [3] Мержанов А.Г., Баринов Ю.Н. и др. // Письма в ЖТФ. 1989. Т. 15. В. 11. С. 1–3.
- [4] Мержанов А.Г., Макаров А.В. и др. // Письма в ЖТФ. 1989. Т. 15. В. 11. С. 4–7.
- [5] Пайзуллаханов М.С., Каланов М.У. и др. // СФХТ. 1992. Т. 5. № 11. С. 2048–2055.
- [6] Каланов М.У., Расулов Р.Б. и др. Высокотемпературное фазово-структурное исследование Y–Ba–Cu–O системы. Препринт ИЯФ АН РУз № 9–441. 1989. 20 с.